

## GALLIUM NITRIDE SINGLE CRYSTAL SUBSTRATE AND ITS PRODUCTION

Publication number: JP2000044400 (A)

Also published as

Publication date: 2000-02-15

JP3788104 (B2)

Inventor(s): MOTOKI KENSUKA; OKAHISA TAKUJI; MATSUMOTO NAOKI; MATSUSHIMA MASATO

Applicant(s): SUMITOMO ELECTRIC INDUSTRIES

Classification:

- International: H01L21/205; C30B29/38; H01L21/02; C30B29/10; (IPC1-7) C30B29/38, H01L21/205

- European:

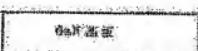
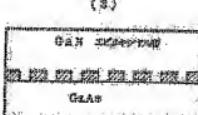
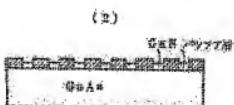
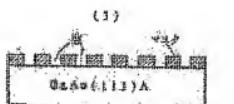
Application number: JP19990144151 19990525

Priority number(s): JP19990144151 19990525; JP19980147716 19980528

## Abstract of JP 2000044400 (A)

PROBLEM TO BE SOLVED: To safely obtain an n-type gallium nitride single crystal substrate that has an arbitrary carrier concentration without use of hazardous silane gas by adding oxygen as a dopant showing the n-type electronic conduction and allowing the substrate to have no part made of another material.

SOLUTION: A mask is fitted to the substrate of GaAs (111) and a window positioned at the top of the equilateral triangle having one side in the [1-1-2] direction is attached to the mask and the GaN buffer layer is grown by through the HVPE process where H<sub>2</sub> is used as a carrier gas, and GaN is formed reaction of the GaCl (from Ga and HCl) and with NH<sub>3</sub>, or through the MOC process where H<sub>2</sub> gas is used as a carrier and GaN is formed by reaction of GaCl formed from an organogallium compound and HCl and with NH<sub>3</sub>. Then, the GaN epitaxial layer is thickly formed over the thickness of the mask by the HVPE method or the MOC method by using HCl containing O or water, NH<sub>3</sub> gas, H<sub>2</sub> gas as a starting and/or carrier gas. Finally, GaAs substrate and the mask are removed.



Data supplied from the esp@cenet database — Worldwide

Family list  
10 application(s) for: JP2000044400 (A)

**1 Gallium nitride monocrystal substrate and its manufacturing method**

Inventor: MOTOKI KENSAKU [JP]; OKAHISA TAKUJI [JP] Applicant: SUMITOMO ELECTRIC INDUSTRIES [JP]  
(+1)  
EC: H01L21/20B6B4; H01L21/205C6; (+1) IPC: H01L21/20; H01L21/205; H01L33/00; (+7)  
Publication Info: CN1237795 (A) — 1999-12-08  
CN1148810 (C) — 2004-05-05

**2 Gallium nitride single crystal substrate and method of producing the same**

Inventor: MOTOKI KENSAKU [JP]; OKAHISA TAKUJI [JP] Applicant: SUMITOMO ELECTRIC INDUSTRIES [JP]  
(+2)  
EC: H01L21/20B6B4; H01L21/205C6; (+1) IPC: H01L33/00; H01L21/20; H01L21/205; (+2)  
Publication Info: DE69933169 (T2) — 2007-09-13

**3 Gallium nitride single crystal substrate and method of producing the same**

Inventor: MOTOKI KENSAKU [JP]; OKAHISA TAKUJI [JP] Applicant: SUMITOMO ELECTRIC INDUSTRIES [JP]  
(+2)  
EC: H01L21/20B6B4; H01L21/205C6; (+1) IPC: H01L21/20; H01L21/205; H01L33/00; (+4)  
Publication Info: EP0967664 (A1) — 1999-12-29  
EP0967664 (B1) — 2006-09-13

**4 Gallium nitride single crystal substrate**

Inventor: MOTOKI KENSAKU [JP]; OKAHISA TAKUJI [JP] Applicant: SUMITOMO ELECTRIC INDUSTRIES [JP]  
(+2)  
EC: C30B25/02; C30B29/40; (+3) IPC: H01L33/00; H01L21/205; H01L21/02; (+1)  
Publication Info: EP1672708 (A2) — 2006-06-21  
EP1672708 (A3) — 2006-06-28

**5 Gallium nitride single crystal substrate and method of producing the same**

Inventor: KENSAKU MOTOKI [JP]; TAKUJI OKAHISA [JP] Applicant: SUMITOMO ELECTRIC INDUSTRIES [JP]  
(+2)  
EC: C30B25/02; C30B29/40; (+3) IPC: H01L33/00; H01L21/205; H01L33/00; (+1)  
Publication Info: EP1739759 (A2) — 2007-01-03

**6 Gallium nitride signal crystal substrate and method of producing the same**

Inventor: MOTOKI KENSAKU [JP]; OKAHISA TAKUJI [JP] Applicant: SUMITOMO ELECTRIC INDUSTRIES [JP]  
(+2)  
EC: C30B25/02; C30B29/40; (+3) IPC: H01L33/00; H01L21/205; H01L33/00; (+1)  
Publication Info: EP1739760 (A2) — 2007-01-03

**7 GALLIUM NITRIDE SINGLE CRYSTAL SUBSTRATE AND ITS PRODUCTION**

Inventor: MOTOKI KENSAKU ; OKAHISA TAKUJI (+2) Applicant: SUMITOMO ELECTRIC INDUSTRIES  
EC: IPC: H01L21/205; C30B29/38; H01L21/02; (+3)  
Publication Info: JP2000044400 (A) — 2000-02-15  
JP3788104 (B2) — 2006-06-21

**8 GALLIUM NITRIDE SINGLE CRYSTAL SUBSTRATE AND ITS  
MANUFACTURING METHOD**

Inventor: MOTOKI KENSAKU ; OKAHISA TAKUJI (+2) Applicant: SUMITOMO ELECTRIC INDUSTRIES  
EC: IPC: C30B29/38; C23C16/34; C30B29/10; (+1)  
Publication Info: JP2006193422 (A) — 2006-07-27

**9 Gallium nitride single crystal substrate and method of producing the same**

Inventor: MOTOKI KENSAKU [JP]; OKAHISA TAKUJI [JP] Applicant: SUMITOMO ELECTRIC INDUSTRIES [JP]  
(+2)  
EC: H01L21/20B6B4; H01L21/205C6; (+1) IPC: H01L21/20; H01L21/205; H01L33/00; (+4)  
Publication Info: TW428331 (B) — 2001-04-01

**10 GALLIUM NITRIDE SINGLE CRYSTAL SUBSTRATE AND METHOD OF  
PRODUCING SAME**

Inventor: MOTOKI KENSAKU [JP]; OKAHISA TAKUJI [JP] Applicant: MOTOKI KENSAKU ; OKAHISA TAKUJI, (+2)  
EC: H01L21/20B6B4; H01L21/205C6; (+1) IPC: H01L21/20; H01L21/205; H01L33/00; (+3)  
Publication Info: US2002011599 (A1) — 2002-01-31

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開2000-44400

(P2000-44400A)

(43)公開日 平成12年2月15日 (2000.2.15)

(51)Int.Cl.  
C 30 B 29/38  
H 01 L 21/205

識別記号

F I  
C 30 B 29/38  
H 01 L 21/205

マーク (参考)

D

審査請求 未請求 請求項の数 6 O.L. (全 11 頁)

(21)出願番号 特願平11-144151  
(22)出願日 平成11年5月25日 (1999.5.25)  
(31)優先権主張番号 特願平10-147716  
(32)優先日 平成10年5月28日 (1998.5.28)  
(33)優先権主張国 日本 (JP)

(71)出願人 000002130  
住友電気工業株式会社  
大阪府大阪市中央区北浜四丁目5番33号  
(72)発明者 元木 健作  
兵庫県伊丹市尾瀬北一丁目1番1号住友電  
気工業株式会社伊丹製作所内  
(72)発明者 阿久 司  
兵庫県伊丹市尾瀬北一丁目1番1号住友電  
気工業株式会社伊丹製作所内  
(74)代理人 100079887  
弁理士 川瀬 茂樹

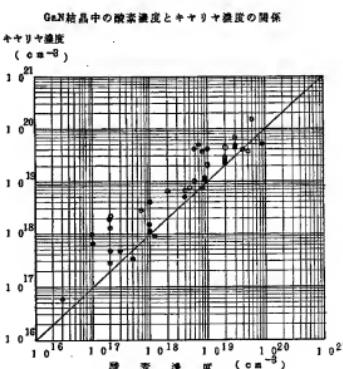
最終頁に続く

(54)【発明の名稱】窒化ガリウム単結晶基板及びその製造方法

(57)【要約】

【課題】n型のGaN基板を与えること。

【解決手段】酸素を原料ガスに含ませて GaAs基板の上に GaNをエピタキシャル成長させ、GaAs基板を除去し自立膜を得る。酸素濃度に比例したn型キャリアをもつn型GaNとなる。



## 【特許請求の範囲】

【請求項1】n型の電子伝導を示すドーパントとして酸素を添加してあり他材料の基板部分を持たないことを特徴とする窒化ガリウム単結晶基板。

【請求項2】n型のキャリア濃度が $1 \times 10^{16}$  cm<sup>-3</sup>～ $1 \times 10^{20}$  cm<sup>-3</sup>であることを特徴とする請求項1に記載の窒化ガリウム単結晶基板。

【請求項3】酸素濃度が $1 \times 10^{16}$  cm<sup>-3</sup>～ $1 \times 10^{18}$  cm<sup>-3</sup>の範囲内であってかつ炭素の不純物濃度が $1 \times 10^{18}$  cm<sup>-3</sup>以下である事を特徴とする請求項1に記載の窒化ガリウム単結晶基板。

【請求項4】Si濃度が $1 \times 10^{17}$  cm<sup>-3</sup>以下であることを特徴とする請求項1に記載の窒化ガリウム単結晶基板。

【請求項5】GaAs(111)基板の上に、マスクを付け、[11-2]方向に一辺を持つ正三角形の頂点に位置する窓をマスクに設け、キャリアガスとしてH<sub>2</sub>を用いGa金属とHClによりGaClを作りアンモニアによってGaNを生成するHVP法又はキャリアガスとしてH<sub>2</sub>を用いGa有機金属とHClによってGaClを作りアンモニアによってGaNを生成するMOC法によってGaNバッファ層を成長させ、さらに酸素又は水を含むHCl、NH<sub>3</sub>ガス、H<sub>2</sub>ガスを原料及びキャリアガスとして用いHVP法またはMOC法によってマスク厚みを越えてGaNエピタキシャル層を厚く生成し、GaAs基板とマスクを除去してn型GaNの自立膜とすることを特徴とする窒化ガリウム単結晶基板の製造方法。

【請求項6】GaAs(111)基板の上に、マスクを付け、[11-2]方向または[1-10]方向に平行な複数の窓を設けて[11-2]方向または[1-10]方向に平行なストライプ状のマスクとし、キャリアガスとしてH<sub>2</sub>を用いGa金属とHClによりGaClを作りアンモニアによってGaNを生成するHVP法又はキャリアガスとしてH<sub>2</sub>を用いGa有機金属とHClによってGaClを作りアンモニアによってGaNを生成するMOC法によってGaNバッファ層を成長させ、さらに酸素又は水を含むHCl、NH<sub>3</sub>ガス、H<sub>2</sub>ガスを原料及びキャリアガスとして用いHVP法またはMOC法によってマスク厚みを越えてGaNエピタキシャル層を厚く生成し、GaAs基板とマスクを除去してn型GaNの自立膜とすることを特徴とする窒化ガリウム単結晶基板の製造方法。

【発明の詳細な説明】

## 【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は、3-5族窒化物系化合物半導体を用いた発光ダイオードや半導体レーザなどの電子デバイス用あるいは高出力電界効果トランジスタ等の電子デバイス用のGaN単結晶基板、およびその製造方法に関する。特にn型GaN基板の製造方法に関する。

する。半導体の伝導型を問題にするので、ここでは伝導型を与える不純物をドーパントという。それ以外の不純物は単に不純物といい、区別することにする。

【0002】3-5化合物半導体で基板結晶が容易に得られるのは、GaAs、InP、GaPなどである。これらはブリッジマン法やチョコラルスキー法で大型の単結晶を成長させることができる。単結晶インゴットを切断して基板とする。ところがGaNはいまだ大型の単結晶を製造する技術がない。したがって実用的なサイズを有するGaN基板結晶は製造できない。

【0003】GaNはバンドギャップが広いので青色発光素子材料として利用されている。GaN基板が存在しないから他の物質を基板としている。適当な基板の上にGaNやその他の窒化物混晶の薄膜を積層して青色発光素子とする事ができる。他物質の基板の上にGaNを成長させるのであるからヘテロエピタキシャルになる。格子定数も違うし格子構造も違うのでGaN薄膜には欠陥が大量に発生する。しかし欠陥密度の高さにも拘らずGaNの発光ダイオードは青く光る。発光ダイオードとしての寿命も長い。このような高密度の欠陥にもかかわらず効率よく発光するというのはGaNに独特のものである。GaAsやInPのレーザでは欠陥を減らすということが至上命令であったのに比べて全く違う。

【0004】ここで窒化物系半導体という表現は、GaNだけでなくAlNや、InN、GaNとAlNとInNの混晶の薄膜を積層した発光素子を意味する。広く窒素を含む一般的の半導体という意味ではない。GaNが主体であるがAlNも一部に含むからGaNといってしまうと不正確である。それで窒化物系半導体というが主体はあくまでGaNである。

## 【0005】

【従来の技術】従来、窒化物系半導体を用いた発光素子は基板としてサファイアを用いていた。サファイア基板の上にGaN薄膜をMOCVD法によってエピタキシャル成長させて素子を作製している。原料はGaN有機金属とアンモニアでありこれらを直接に反応させる。n型のエピタキシャル膜とするためには、シランガスSiH<sub>4</sub>を原料に添加している。Siがn型ドーパントとなっている。

【0006】GaN薄膜を載せるのであるから、GaN基板がもっとも良いはずである。が、GaNの基板がないからやむを得ない。サファイア基板のGaN系青色発光ダイオードやレーザが製作されている。サファイアは非常に安定な基板材料である。化学的にも安定し高温にも強く耐える。GaNとの格子定数の違いは大きいがそれにもかかわらず実用レベルの特性を有したGaNエピタキシャル成長膜を比較的容易に得ることができる。サファイアは比較的の安価である。入手しやすい材料である。このようなわけでGaN発光素子の基板はサファイアが独占的に用いられる。研究室段階ではサファイア以

外のものの可能性が検討されるが製品化されている GaN 発光素子の基板は例外なくサファイアである。

【0007】しかしサファイア基板にも欠点がある。最大の欠点は劈開面がないということである。もう一つの難点は非常に硬いということである。半導体レーザを作製する場合、共振器のミラーとして劈開面を使うのが良い。GaAs レーザや InP レーザでは自然の劈開面が共振器に利用される。劈開面は容易にしかも綺麗に切断され鏡面となる。劈開面であるから反射率が高い。サファイアは劈開面がないから強制的に刃物で適当な面を切断する。切断が難しく手間が掛かる。さらに切断面は凹凸があるので研磨して反射率を高めている。これを共振器ミラーとする。研磨による面であるからなお劈開面でない。反射率は低く屈曲電流が高く損失もなる。半導体レーザの場合の欠点はこのようである。

【0008】発光ダイオードを作る場合は面発光のため共振器が不要である。しかしサファイアは劈開面がないためダイシングが難しくコスト高になる。発光ダイオードの場合も切断の困難は問題である。自然の劈開面があれば余程楽にウエハからチップに分離できる。劈開面の欠如がサファイア基板の最大の問題である。

【0009】そこで劈開面のある SiC を基板として用いる事が研究されている。SiC は格子定数も GaN に近似し硬くて耐熱性もありその上に GaN が成長する。劈開面があるから自然劈開することもできる。しかしこれはなお研究段階にとどまっている。SiC は極めて高価な材料である。大量に製造できず供給に難がある。SiC 基板とするとコスト高になる。SiC 基板の GaN 発光素子を量産することはできない。既に流布しているサファイア基板 GaN 素子に打ち勝つ可能性は低い。

【0010】サファイア基板を用いると、GaN とサファイアの格子定数が違うので、エピタキシャル層中に多数の転位が生ずるという問題がある。現在に市販されている GaN デバイスの GaN エピタキシャル層には  $10^9 \text{ cm}^{-2}$  程度の高密度の転位が含まれる。GaAs 基板の場合例えば引き上げ法で作った基板には  $10^4 \text{ cm}^{-2}$  程度の転位がありエピタキシャル層ではもっと転位密度が小さい。それでも欠陥密度が高すぎるとして無転位化が求められた。GaN は  $10^9 \text{ cm}^{-2}$  もの驚くべき高密度の欠陥密度があっても発光ダイオードとして機能する。不思議な材料だといえる。しかし GaN レーザの場合はそのような高密度の欠陥が寿命を強く制限しているのではないかと考えられている。レーザの場合駆動電流密度が高くて発熱も著しいからである。

【0011】GaN 青色発光素子において、GaN エピタキシャル層での欠陥密度は  $10^9 \text{ cm}^{-2}$  にも達するは一つには基板が GaN である。基板がサファイアで基板が GaN だからである。基板がサファイアで基板が GaN であるというヘテロエピタキシャル成長をおこなっている。結晶構造も違う、格子定

数も違う。このような高密度の欠陥は発光ダイオードの場合はあまり差し支えない。寿命も十分に長いからである。しかしレーザダイオードの場合は、電流が大きいので発熱も激しく欠陥での発熱の不均一によって欠陥が拡大する可能性がある。サファイア上に後述の ELO (Epitaxial Lateral Overgrowth) により低欠陥の GaN 層を形成し、その上にレーザ素子構造を作る事により、レーザ寿命が延びることが確認されている。

【0012】サファイア基板を使いつつ、より欠陥の少ない GaN をつくる、これが一つの方向である。そのような指針にそって、最近、サファイア基板上にストライプ状態を有するマスクを付け、その上から GaN を成長させるという試みがなされた。これをエピタキシャルラテラルオーバーグロース (ELO) という。電子情報通信学会論文誌 C-III, vol. J81-C-III, p 58~64

【0013】これによると従来のものよりも欠陥密度が低減したと言う。単結晶サファイア基板のある結晶軸方向に平行な幾つもの長窓を (ストライプ窓) を有するマスクを介して GaN を成長させる。その方向を y とすると、窓の長辺は  $x = k\Delta$ 、 $x = (k + \epsilon)\Delta$  ( $k$  は整数、 $\Delta$  は x 方向の周期、 $\epsilon \Delta$  は窓幅) によって簡単に示す事ができる。すなわちストライプの方向がサファイアの [11-2] 又は [11-1] 方向である。成長抑制作用のある材料を用い、マスクの上には GaN は成長しない。すると初めは長い窓に現れた下地のサファイア面上に孤立した核が生ずる。その後から GaN が成長する。その方には下地のサファイアの結晶方位によって決まる。マスクの平行窓を埋め尽くすように成長するとさらにその上方に結晶成長が横方向に伸びマスクの上にも結晶成長が起こる。

【0014】成長がさらに持続すると窓の長手方向と直角な方向に進展した隣接窓からの GaN 結晶がやがて境を接するようになる。方位は下地のサファイアで決まるから同一である。つまり GaN は単結晶なのである。隣接窓同士の結晶がそれまで相合しなかったのであるから内部応力が小さくそれまでの成長において欠陥は余り発生していない。隣接結晶が合体したところで応力歪みが生ずる割合としてはわずかである。さらに厚く GaN 結晶を積んで行く事によって欠陥も減少する。

【0015】ストライプマスクによって作った GaN / サファイア結晶は、欠陥密度が低下したというものの、サファイアは化学的、熱的に安定な物質であり、サファイアのみを除去する方法がない。サファイアを研磨除去する方法も考えられるが後述の反りのため研磨困難である。結晶サファイアをくっつけたまま使用するしかない。すると従来の青色発光素子と同じように劈開できぬという問題がある。基板のサファイアと GaN 薄膜の熱膨張率が違うから基板が反る、という問題もある。基

板が反るとリソグラフィによってパターンを正確に描出できない。レジストに書いたパターンが歪む。デバイスの製造工程に適さない、という難点もある。このような問題はサファイヤに付けたままの複合基板では解決できない。

【0016】GaN素子の基板はなんと言ってもGaNが最も良い。GaN単結晶の上にGaNエピタキシャル成長させるとき欠陥密度はより低減するであろう。GaNは劈開面があるから劈開によってチップを切断できる。ダイシングが容易になる。しかも劈開面で切るから鏡面が得られレーザーでの性能を高めることができよう。機械的相性からしても物性的な相性からしてもGaN基板はサファイヤ基板に勝るであろう。

【0017】しかしヨコラスキー法によってもプリッジマン法によってもGaN結晶を製造できない。これらは液相と固相の平衡状態を維持しつつ結晶成長させるので大型結晶ができる。これら大型単結晶を製造するに適した方法が使えないでGaN基板が製造できない。超高圧を掛けると平衡状態を維持しつつ成長させることができるといわれている。超高圧で高温にしなければならないから容器が限られ極端に小さな結晶しかできない。GaNは平衡状態から大型結晶ができる材料なのである。しかしそれにも拘らず本発明者は、やはりGaN基板を作るべきだと考える。

【0018】本発明者は、このような信念から、GaaS基板上にELOによりGaNを成長した後にGaaS基板をエッチング除去する这样一个新しいGaN基板の作製法を編みだした。適当な方位のGaaS基板にマスク材料を付け、リソグラフィによってストライプ状、あるいはドット状に窓を設ける。ストライプ状の窓を設けた\*30

$$\begin{aligned} \text{第1群} \quad x &= 3^{\frac{1}{2}} k d, \\ \text{第2群} \quad x &= 3^{\frac{1}{2}} (k + 5) d, \end{aligned}$$

【0022】ここにk、hは整数である。一つの窓は6つの最近接窓を持つ。その方位の単位ベクトルは、 $(\pm 3^{\frac{1}{2}}/2, \pm 1/2)$ 、 $(0, \pm 1)$ である。

【0023】これら正三角形の頂点に窓を開けてGaaS基板面からGaNを成長させると、窓で孤立した核発生をして、c軸を上として、GaaS [1-1-0] 方向とGaN [1-2-1] 方向とを平行にして成長する。GaaSの結晶方位と同じ向きの結晶が成長する。マスクには成長しない。窓の厚みだけ成長すると窓の上に回り込み横向きにGaNが結晶成長する。ある窓の廻りには6つの最近接窓がある。最近接窓に向かって等速で結晶成長するので正六角形に結晶が広がって行く。図2はその途中の状態をしめす。窓からGaNが正六角形で成長してゆく。つまり結晶の最先端の面は、最近接原子間に引いた線の垂直二等分線に平行になる。全ての窓から正六角形に結晶が肥大していくから、同時に全周において結晶が接触する。図3にこれをしめす。ほぼ同時接觸ということが重要である。その後は上向きに厚みを増

\* 場合は、反りが発生しやすいという欠点があるものの成長速度は速いという長所がある。千鳥ドット状の窓を開けたものは反りが小さいという長所がある。したがって、本発明の窒化ガリウム単結晶基板は上記いずれの方法を用いても得る事ができる。ここではドット状態を千鳥に設ける場合について説明する。ある方位に1辺を有する正三角形群の頂点の位置に窓を開ける。窓自体の形状は任意である。正三角形の1辺の大きさdも任意であって数μm程度であってよい。ある方位yに1辺を有する正三角形によって面を埋め尽くし、その正三角形の頂点に窓を開けることが重要である。

【0019】繰り返す正三角形パターンの三角形頂点に分布する点状の窓群である。そのような窓を通じてGaaS面にGaNを気相成長させる。気相成長法は薄膜をエピタキシャル成長させる技術である。この技術を利用する事によりGaN大型基板を容易に得る事ができる。

【0020】ラテラル成長法は本発明者による特願平9-2983009号、特願平10-9008号に説明している。GaaS (111) A面またはB面にマスクを付け [11-2] 方向に1辺を持つ正三角形群を想定したの正三角形頂点に窓を開ける。図1はマスクの窓の配置を示している。(111) A面というのは、Ga原子が面上に並んでいる面である。結晶方位のマイナス量については数字の上に-を付す事によって表すが特許明細書ではそのような表現ができないから、数字の前に-をつける。GaaS (111) A面に直交する2軸は [11-2] と [1-10] である。そこでy = [11-2]、x = [1-10] というふうに (111) 面に座標をとる。三角形の1辺をdとすると、窓は

【0021】

$$y = h d \quad (1)$$

$$y = (h + 0.5) d \quad (2)$$

やすように結晶は成長する。

【0024】反対にいえば正六角形の繰り返しによって基板面を覆った場合正六角形の中心に当たる位置を窓とする。GaaS (111) A面においてGaNが核発生して六角形に広がるときその1辺はy軸に直角である。残りの辺はy軸に対して30°をなす。(111) A面で正六角形成長するがその1辺が [11-2] に直角だということである。残りの辺は [2-1-1]、[-12-1] である。この方位は全てGaaS結晶の方位である。

【0025】その上にエピタキシャル成長したGaNの方位は、これとは違う。GaaSは閃亜鉛鉱型 (zinc bende) 立方晶系である。GaNは六方晶系であるから4つのパラメータ (k l m n) によって方位を表現する。このうちk、l、mは一面でのパラメータであり独立しない。これは互いに120°をなす主軸 (a、b、dとする) を面が切るときその軸を切断した時の逆数がk、l、mである。k + l + m = 0という規則がある。

る。nはc軸を切る値の逆数である。c軸はこれらの面(a、b、d面)に垂直であり、c軸回りに6回対称性がある。GaAsの[111]軸とGaNのc軸を平行にするような結晶成長が行われる。GaAsの(111)面は3回対称性があるから、その上に6回対称性の方位にGaNを載せている。GaAs(111)面にGaNのc軸が直交する。GaAs(111)面に、GaN(0001)面が平行である。GaAsの[11-2]方向(y軸)に、GaN[10-10]が平行である。GaAsの[-110]方向(x軸)にGaNの[1-210]が平行である。

【0026】このようなELOを用いたGaN基板の製造プロセスを本発明者が開発し、かなり高いGaN単結晶をGaN基板上に成長させる事に成功した。さらにGaN基板をエッチング除去し、GaNの自立膜を得た。

【0027】図4はGaNのエピタキシャル成長の過程を示す。図4(1)はGaN基板にマスクを付け窓を開けた状態である。図4(2)はマスクの窓の部分に低温でGaNバッファ層を成長させた状態を示す。図4

(3)はさらにGaNを堆積させ、厚みを増やしたものと表す。低温で成長させたバッファ層は微結晶のGaNであるが、高温でGaNを成長させる過程で積層欠陥の多い結晶となるのでバッファ層を示していない。時間をかけてエピタキシャル成長し厚い結晶を作製する。その後、GaAsをエッチング除去する。マスクの部分は研磨によって除く。そうするとGaNの自立結晶ができる。十分な厚みがあるからGaN基板となる。これまで大型GaN単結晶が存在しないから基板にできなかったのであるが、この発明によってGaN基板の可能性が現実性を帯びてきたのである。しかし、自立膜が得られたといつてもまだ厚み、強度、大きさ、反り等の克服すべき問題がある。

#### 【0028】

【発明が解決しようとする課題】ここで取り上げるのは伝導型である。従来GaN薄葉はMOCVD法でつくられた。GaNエピタキシャル層をn型にするためSiをドープしている。Siを含む気体化合物でもっとも入手しやすいものはシランガス(SiH<sub>4</sub>)である。しかしシランガスは爆発しやすい危険なガスである。できれば使用したくない。より安全でしかも活性化率が高いn型ドーパントが望まれる。

【0029】通常GaNエピタキシャル成長層は、ノンドープでn型の伝導型を示す。ここでラテラル成長法によって作製したGaNもノンドープであってもn型の電子伝導型を示す。

【0030】ノンドープであるのにどうしてn型なのか?ノンドープGaNの伝導型を決めるのはいったいなにか?一步進んでキャリア濃度を増減するにはどうすればよいのか?これが本発明の課題である。n型伝導の原

因はなにか?さまざまの可能性がある。空格子なのか?水素が混入したからか?炭素原子のせいなのか?そのほかの元素が不純物として混入しているからか?

【0031】半導体は意図的に不純物を加えない場合必ず真性半導体(n=p)になるかというとそうではない。ノンドープであっても何れかの伝導型になるものが多い。ノンドープSiはn型になる。GaAsは意図的に不純物を入れないとn型を呈する。GaNはノンドープであるとn型半導体である。どうしてドーパントを入れないのでn型になるか?これが未だに不明である。ノンドープであるのにn型になるGaNの伝導機構を明かにし伝導制御する方法を提供することが本発明の第1の目的である。さらにn型キャリア濃度を制御したGaN単結晶を提供することが本発明の第2の目的である。

#### 【0032】

【課題を解決するための手段】n型をGaN結晶に与えているのは酸素である。酸素をドープしなくてもガス中に不純物として酸素が含まれる。この酸素がGaN結晶の中で電子を供給するn型ドーパントとして機能することを本発明者は突き止めた。

【0033】例えばHVPE法(ハイドロガス相成長法)でGaNをエピタキシャル成長させる場合、原料はGa金属、塩化水素HCl、アンモニアNH<sub>3</sub>である。酸素は原料中に含まれないはずである。それにも拘らず、GaNエピタキシャル層はn型である。原料ガスに不純物として含まれる酸素がGaNをn型にするのである。

【0034】GaN結晶に於いて酸素がn型ドーパントであり、意図的に酸素を付加しなくともn型の伝導性を示す、という事はGaNの伝導型を自在に与えるには原料ガスなどに含まれる酸素不純物を厳密に制御しなければならない、ということである。原料ガスには思いの他大量の酸素が不純物として含まれているのである。酸素が別段GaNに於いて何の役割もないのであれば酸素の混入は差し支えない事である。ところが本発明者の実験によれば酸素がGaNのn型ドーパントとして機能しているという事があきらかになった。

【0035】そこでn型GaN基板としてはドーパントとして酸素を採用する。これが本発明の骨子である。酸素は後に述べるようにn型ドーパントとして殆ど100%の活性化率を示す。これは酸素がn型ドーパントとして優れていると言う事である。浅いドナー準位を形成するのであろう。

【0036】しかも広い範囲で酸素は高い活性化率を示す。 $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3} \sim 1 \times 10^{20} \text{ cm}^{-3}$ の範囲で酸素はn型ドーパントであり、活性化率が高い。これによって得られるn型基板のキャリア濃度は、 $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3} \sim 1 \times 10^{20} \text{ cm}^{-3}$ となる。

【0037】原料ガスとして有機金属を使用した場合、具体的にはMOCVDや、有機金属気相成長法などがあるが、この場合、メチル基の分解により炭素が結晶中に

取り込まれ、炭素不純物として存在する事が知られている。発明者らの研究によれば、炭素は電気特性においてキャリアの発生に対しては不安定で、成長条件によってはn型キャリアが発生しドナーとなることがわかつてゐる。また、発明者らの研究によれば炭素濃度が高く $1 \times 10^{18} \text{ cm}^{-3}$ 以上になると、フォトルミネッセンス強度が低下する事も明らかになっている。これらの状況において、酸素キャリアを有効に機能させるためには、炭素濃度を $1 \times 10^{18} \text{ cm}^{-3}$ 以下、好ましくは $10^{17} \text{ cm}^{-3}$ 以下に制御するのが望ましい。G a A s 基板上に成長させる場合、この制御が可能である事がわかつた。

### 【0038】

【発明の実施の形態】G a Nのエピタキシャル成長方法としては、4つの方法が知られている。

1. H V P E (Halide Vapor Phase Epitaxy) 塩化物気相成長法
2. M O C (Metallorganic Chloride Vapor Phase Epitaxy) 有機金属塩化物気相成長法
3. M O C V D (Metallorganic Chemical Vapor Phase Deposition) 有機金属C V D法
4. 昇華法

【0039】塩化物気相成長法は、G a 金属を原料とする。G a + H C l  $\rightarrow$  G a C lという反応で一旦G a C lを作り、アンモニアN H<sub>3</sub>とG a C lの反応によって、G a Nを生成する。G a C lを作るため塩化物というのである。M O CはG a の有機金属G a (C H<sub>3</sub>)<sub>3</sub>を原料とする。G a (C H<sub>3</sub>)<sub>3</sub> + H C l  $\rightarrow$  G a C lと言う反応で一旦G a C lを作る。アンモニアN H<sub>3</sub>とG a C lの反応によってG a Nを合成する。これによってG a A s 基板上に900°C以上の高温で、高品質のG a Nをエピタキシャル成長させているのは出願人だけである。

【0040】M O C V D法はG a の有機金属G a (C H<sub>3</sub>)<sub>3</sub>を原料とする。N H<sub>3</sub>と直接に反応させて、G a (C H<sub>3</sub>)<sub>3</sub> + N H<sub>3</sub>  $\rightarrow$  G a Nと言う反応を起こさせる。G a Nのエピタキシャル成長は現在殆どこの方法によつて行われている。

【0041】本発明は1、2の方法には適する。しかしながら最も普通に行われている3のM O C V D法には不適であることが分かった。この方法は有機金属G a を原料に使う。しかも一旦G a C lを作るという工程がない。そのためには有機金属の構成元素である炭素がG a Nエピタキシャル層に混入する。言い換えると、炭素濃度を $10^{18} \text{ cm}^{-3}$ 以下に保ち且つ高品質のG a Nを得ようとするとき、M O C V D法では成長速度が遅すぎて、経済的にH V P E法、M O C法に対抗できない。炭素もn型或いはp型の不純物として作用するらしい。炭素が含まれると電子数( n型キャリア)と酸素数の間に正比例関係が成り立たない場合がある。酸素がn型ドーパントと

して機能し、電子と酸素数が比例するには炭素がほとんど存在しない( $10^{18} \text{ cm}^{-3}$ 以下)場合である。炭素がG a N中で酸素といかなる関係にあるのかは未だはつきりしない。しかし炭素がきわめて少ないと酸素によるn型キャリア制御の条件になる。

【0042】それゆえ、本発明は、G a C lを経由してG a Nを生成するH V P E法かM O C法が適する。いずれも炭素がG a Nにまったく含まれないか極く僅かしか含まれず、酸素ドーパントとキャリアの数が比例する。意図的に酸素ドープ量によりn型キャリアを制御するには、原料中の酸素の量を正確に規定できることが必要である。原料は精製して酸素、水を除く。酸素、水が検出限界以下になるまで精製してから原料に所望のキャリア数になるよう酸素を含ませる。

【0043】酸素をドープするために、酸素ガス、水などを利用できる。酸素ガス、水を原料ガスのいずれに含ませても良いはずであるが、おのずと原料ガスにも適不適がある。M O CもH V P EもH C lガスを用いる。実際には水素+H C lとして用いる。アンモニアN H<sub>3</sub>も気体である。この3種類の気体原料のうちH C lに酸素、水を含ませるのが最も有効である。酸素、水は、H C lに含まれるとG a 金属、G a 有機金属と反応してG a<sub>2</sub>Oを形成し、ためにG a N結晶中に有効に取り込まれる、と考えられる。

【0044】また、他に酸素をドープするのに有効な方法として、N H<sub>3</sub>ガス中に酸素及び水を含ませることも効果があることを確認した。N H<sub>3</sub>ガスは、N H<sub>3</sub> + 水蒸ガスとして、水蒸ガスで希釈して用いる。このガス中に、酸素、あるいは水を気体として加える。この方法の実施にあたっては、酸素、水を含んだ水蒸ガスを、アンモニアガスと混合することが容易であり効果がある。

【0045】本発明によって、G a N結晶にに関して、高精度で電気伝導性の制御を行う事が可能になる。酸素濃度が $1 \times 10^{18} \text{ cm}^{-3}$  ~  $1 \times 10^{20} \text{ cm}^{-3}$ の範囲であつて、n型キャリア濃度が $1 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$  ~  $1 \times 10^{20} \text{ cm}^{-3}$ の範囲のG a N結晶を作る事ができる。酸素濃度、キャリア濃度は好ましくは $5 \times 10^{17} \text{ cm}^{-3}$  ~  $5 \times 10^{19} \text{ cm}^{-3}$ である。より好ましくは $1 \times 10^{18} \text{ cm}^{-3}$  ~  $1 \times 10^{19} \text{ cm}^{-3}$ である。一方、キャリア濃度が高いと抵抗率が下がり良好である。一方、酸素濃度が高すぎると結晶性が低下する。

【0046】G a Nは從来サファイヤ基板の上にM O C V D法によってつくられていた。その場合n型ドーパントはS iであり、シランガス(S i H<sub>4</sub>)がドーピングガスとして使われる。しかしシランガスは危険なガスである。本発明はそのような危険なガスを使う事なくn型G a N結晶をつくることができる。ただしガラス容器からS iがG a N単結晶中に混入する。あるいは原料ガス中不純物としてG a N結晶中に混入する。この量は制御困難である。G a N中のS i含有量を低減することが重

要である。 $1 \times 10^{-17}$  cm<sup>-3</sup><sup>11</sup> 以下であることが必要である。

## 【0047】

【実施例】【実施例1】: GaN/GaAs: HVPE 法、3種類のHClガス GaAs (111) A面基板上に、SiO<sub>2</sub> 絶縁膜を一様に形成した。フォトリソグラフィによって点状の窓を規則的に多数設けたマスクを形成した(図1)。点状の窓一つは2 μm角である。GaAs基板の<11-2>方向に4 μmピッチ(=d)で1列に並ぶ。その列から3.5 μm (=3<sup>1/2</sup> d) 2)離れた位置に半ピッチずらせて、同じピッチで別の\*

(GaNバッファ層)  
(GaNエピタキシャル層) 920°C~1050°C 200 μm

である。

【0050】この成長の初期においてマスクの窓(2 μm角)の中のGaAs表面上に孤立したGaN結晶の核ができる。核から次第にGaN結晶がマスク上を表面方向に広がって行くが核と方位は一致するので下地のGaAsと所定の方位関係となる(図2)。結晶の対称性にしたがって六角形状に広がって行く。結晶の方位は窓内の結晶方位に一致するはずである。やがて隣接した窓から孤立して成長したGaN結晶が接触するようになる(図3)。正三角形の配列の窓から六角形形状に等速度に広がって来たものが接触するので接触面は蝶の巣のような六角形の繰り返しになる。こうしてさらに厚膜化していく。

【0051】この実施例でHVPE (HALIDE VAPOR PHASE EPITAXY) 法というのは、常圧の反応炉内部にGaメタルを入れたポートを収容し、Gaポートを800°C以上に加熱しておき、HClガスを流して、GaC1を合成し、基板付近に流されているNH<sub>3</sub>と反応させ、基板上にGaNを成長させるものである。キャリアガスは全て水素である。

【0052】図5に概略の装置構成を示す。縦長の反応炉1の廻りには円筒状のピータ2が設けられる。反応炉1の上方には原料ガス入口管3、4が差し込まれている。短い方の原料ガス入口管3の直下にGa溜5がある。ここにはGa6が溶融状態で収容される。反応炉1の下方には、サセプタ7がシャフト8によって昇降回転自在に支持される。サセプタ7の上にGaAs基板9が載置してある。反応炉1の下方には排気口10があり真空排気装置によって真空中に引かれている。原料ガス入口3から、HCl+H<sub>2</sub>ガスが導入される。これが溶融状態のGa6と反応する。原料ガス入口4から、アンモニアNH<sub>3</sub>ガスが導入される。

【0053】反応式は、2Ga+a+2HCl→2GaN+H<sub>2</sub>である。金属Gaを原料とする。金属であって気体にはならないから塩化水素によって一旦GaNの塩化物GaN<sub>1-x</sub>を作成する。これは高温では蒸氣になり水素によって運ぶことができる。塩化物のGaNを原料を使うからハラ

\*点状窓を1列に並べる。以下同様の繰り返しの点状窓を配置したマスクを作製する。つまり点状窓の中心を結ぶと<11-2>方向に一辺をもつ一辺4 μmの正三角形の群になる。

【0048】その後、HVPE法により、約490°Cの低温において、マスク/GaAsの上にGaNからなるバッファ層を80 nm形成した。さらに昇温し920°C~1050°Cの高温において、GaNエピタキシャル層を約200 μmの厚みに形成した。

## 【0049】つまり成長条件は

490°C 80 nm  
1050°C 200 μm

イドVPEというのである。GaN→GaC1となり、有機金属を使わない。エピタキシャル法の違いはGaを与える形態の違いにある。窒素の原料としては気体であるアンモニアNH<sub>3</sub>を用いる。その他の方法でもアンモニアを使う点は同じである。

【0054】ここでHClガスはつぎの3種類のものを使用した。

- 不純物として水を約2000 ppm含んだHClガス
- 不純物として水を約150 ppm含んだHClガス
- 精製を繰り返した高純度のHClガス

【0055】先述のようにHClガスは不純物として通常酸素、水を含んでおり酸素、水を除くためには何度も精製を繰り返さなければならない。

【0056】GaAsウエハを反応炉から取り出すと、鏡面状にGaN膜が連続膜を形成してしていた。これはGaN/GaAs構造であるから、王水に入れて、GaAs基板を溶解除去した。残ったのはGaN膜である。これは厚さが約200 μmであるので自立膜である。GaN自立膜が得られたのである。単結晶であり、結晶成長等のGaN基板とすることができる。

【0057】HClについて(a)~(c)の条件で複数枚のGaN基板を作製し、酸素濃度Oとキャリア濃度nを測定した。酸素濃度はSIMS (Secondary Ion-Mass Spectrometry) によって測定した。これは不活性ガスのイオンを出力に当てて二次イオンを発生させ質量別に発生量を調べて表面に存在する元素の比率を求めるものである。キャリア濃度はHall測定によっている。

【0058】精製したHClガスにも酸素、水は含まれている。またキャリアガスの水素にも酸素、水が幾分含まれる。窒素源であるアンモニアにも酸素、水がわずかに含まれる。そういう訳で(c)のHClを用いたGaNでも、やはり僅かな酸素が含まれる。

【0059】【実施例2】: GaN/GaAs: HVPE 法、水添加HClガス】実施例1と同じ方法によってGaAs基板の上にGaN結晶を作製した。つまりマスク

を使ってHVPE法によりGaNバッファ層とGaNエビタキシャル層を生成するという点は同じである。HClガスが少し違う。HClガスはキャリアとしての水素ガスとともにGaNに供給するのであるが、キャリアガスに水を含ませる。水をガスに添加する事によって意図的に酸素をGaNに含ませることができる。

【0060】(d) 繰り返し精製した高純度HClガス  
(e) 超純水を入れたバブラーを水素ガスによってバブリングした温潤水素

【0061】これら2種類のガスを適当な比率で混合したガス(d+e)を、HClガスとして利用する。HClに対する水の比率を3000ppm以下の範囲で変えた。つまり、 $H_2O/HCl = 0 \sim 3000 \text{ ppm}$ の範囲で連続的に変化させた。初めの $2\text{Ga} + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{GaCl} + \text{H}_2$ の反応において水があるから、酸素がGaNの一部に混入する。酸素をドーパントとして利用するため、水を用いても良いという事が分かった。

【0062】【実施例3: GaN/GaAs: HVPE法、酸素添加HClガス】実施例1と同じ方法によってGaN基板の上にGaN結晶を作製した。正三角形分布窓を有するマスクを使ってHVPE法によりGaNバッファ層とGaNエビタキシャル層を生成するという点は同じである。塩化水素(HCl)ガスが少し違う。HClガスに意図的に酸素ガスを混合する。HClガスに水を含ませる事によって酸素を意図的にGaNに含ませることができる。

【0063】(f) 繰り返し精製した高純度HClガス  
(g) 高純度酸素ガス

【0064】これら2種類のガスを適当な比率で混合したガス(f+g)を、HClガスとして利用する。HClに対する酸素の比率を $3000 \text{ ppm}$ 以下の範囲で変えた。つまり、 $O_2/HCl = 0 \sim 3000 \text{ ppm}$ の範囲で連続的に変化させた。初めの $2\text{Ga} + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{GaCl} + \text{H}_2$ の反応において酸素があるから、酸素がGaNの一部に混入する。

【0065】【実施例4: GaN/GaAs: HVPE法、水添加NH<sub>3</sub>ガス】実施例1と同じ方法によってGaN基板の上にGaN結晶を作製した。つまり、マスクを使ってHVPE法によりGaNバッファ層とGaNエビタキシャル層を生成するという点は同じである。NH<sub>3</sub>ガスが違う。NH<sub>3</sub>ガスは、キャリアガスとして水素ガスを使用する。この水素ガスに水を添加することによって、意図的に酸素をNH<sub>3</sub>ガスに含ませることができる。

【0066】(h) 繰り返し精製した高純度NH<sub>3</sub>ガス  
(i) 超純水を入れたバブラーを水素ガスによってバブリングした温潤水素

【0067】これら2種類のガスを適当な比率で混合したガス(h+i)をアンモニアガスとして使用する。また、必ずしもすべての水素キャリアガスはバブラーを通す

必要はなく、その一部についてバブラーを用せばよい。バブラーの温度を変化させ、アンモニアガス中に含まれる水の量を変化させた。その結果、アンモニアガス中の水量を5ppmから、50ppmまで変化させた。NH<sub>3</sub>ガスはこれまでのHClガスに比べ大量に使用するため、アンモニアガス中に含まれる水の量は少なくできる。少なくとも比較的効率的に、GaN中に取り込まれることがわかった。

【0068】【実施例5: GaN/GaAs: HVPE法、酸素添加NH<sub>3</sub>ガス】実施例1と同じ方法によってGaN基板の上にGaN結晶を作製した。つまり、マスクを使ってHVPE法によりGaNバッファ層とGaNエビタキシャル層を生成するという点では同じである。NH<sub>3</sub>ガスが違う。NH<sub>3</sub>ガス中に微量酸素を混入させたNH<sub>3</sub>ガスを使用した。アンモニアガス中の酸素の量が10ppmのもの、100ppmのものを使用した。NH<sub>3</sub>ガスは、これまでのHClガスに比べ大量に使用するため、アンモニアガス中の酸素の量は少なくできる。

【0069】図6に実施例1～実施例5についての3.8の試料についての酸素濃度/キャリア濃度の測定結果を示す。ここでキャリアというのは電子である。横軸が酸素濃度 $O$  (cm<sup>-3</sup>)である。縦軸がキャリア濃度 $n$  (cm<sup>-3</sup>)である。斜め対角線は $O = n$ の直線である。この直線の少し上に測定点群が並ぶ。 $O = n$ 直線の上にも2つの点がある。下には4点がある。 $O = n$ 直線の上には32の点がある。測定点が大体 $O = n$ 直線に平行に並ぶということは、つまり酸素がn型ドーパントであるということを意味する。さらに大体に $O = n$ であるから、酸素ドーパントは殆ど全部が電子を放出し活性率が100%であることを意味する。それだけでなく、 $O < n$ の測定点の方が多いので酸素活性率は見かけ上100%を越える。

【0070】なぜに100%を越えるのは理由は分からぬ。SIMS分析位置とHCl11割定位置の差に起因する分布による差などが考え得る。しかし図6の測定結果からキャリア濃度 $n$ が酸素濃度 $O$ に比例するということは言える。つまり酸素濃度によってキャリア濃度を制御できるという事である。 $1 \times 10^{16} \sim 1 \times 10^{17} \text{ cm}^{-3}$  の広い範囲においてキャリア濃度を制御することができる。図6

【0071】半導体研究においてキャリア濃度は頻繁に測定される対象であるが酸素濃度はそうでない。だからキャリアを供出するドーパントがなにであるかはっきりしないのであるが、酸素濃度を測定してみて分かったことがいくつかある。酸素の比率が一定である $a \sim c$ のいずれかのHClガスを使っても、GaN基板の内部に取り込まれる酸素量は一様でない。原料のHCl中酸素量以外にも、結晶中に混入する酸素を決めるパラメータが存在する。GaNの成長温度T、成長速度v、酸素濃度

度に強い影響を持つ。さらに同じ条件で成長させたとしても、面内で酸素濃度はばらつく。しかしながら、酸素濃度を上げるために水や酸素の投入量を増加させ、酸素濃度を下げるためには水や酸素の投入量を減少させればよいことは明らかである。

【0072】以上の結果は、H V P E 法 (ハライド気相成長法) によるものである。それ以外にも有機金属塩化物気相成長法 (M O C 法: MetalOrganic Chloride) によって G a A s 基板上に G a N 結晶を成長させ自立膜としたものであっても同様の相間が見られた。これは G a (C H<sub>3</sub>)<sub>3</sub> に H C l ガスを当てて、G a C l を一旦生成し、これにアンモニア N H<sub>3</sub> を作用させて、G a N をつくるものである。炭素は G a C l を作る段階で排除され、G a N 結晶には取り込まれる量は極めて少ない。

【0073】

【発明の効果】本発明は、酸素が G a N において n 型のドーピントとして働き活性化率が 1 0 0 % 近いということを始めて明らかにしている。G a N 結晶に取り込まれる酸素量を制御することによって、任意のキャリア濃度の n 型 G a N 基板を作製することができる。S i をドーピントとしないから危険なシランガスを使う必要がない。安全性が高い。

【図面の簡単な説明】

【図1】 G a A s (1 1 1) A 面を基板としてその上に付けるマスクの窓の配置を示すマスク一部平面図。

【図2】 マスクの上から G a N エピタキシャル成長させ\*

\* とマスク厚みを越えて成長したとき G a N が正六角形状にマスクの上にまで広がることを示すマスク平面図。

【図3】 マスク厚みを越えた成長した正六角形の G a N 結晶が隣接する窓から成長した正六角形の G a N と接触して隙間なくマスクを埋め尽くすことを示す平面図。

【図4】 G a N のエピタキシャル成長の過程をあらわした図。(1) は G a A s 基板にマスクをつけた図。

(2) はマスクの窓の部分に G a N パッファ層を成長させた図。(3) はさらに G a N を堆積させた図。(4) はエッティングを除去した図。

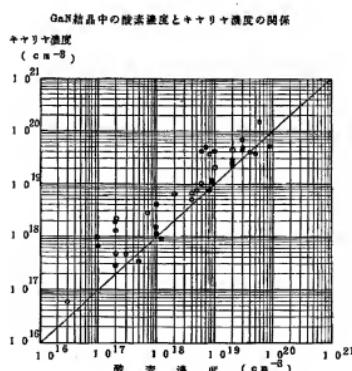
【図5】 H V P E 法 (ハライド気相成長法) の装置概略構成図。

【図6】 G a N 結晶中の酸素濃度 (c m<sup>-3</sup>) とキャリア濃度 (c m<sup>-3</sup>) の関係を表すグラフ。

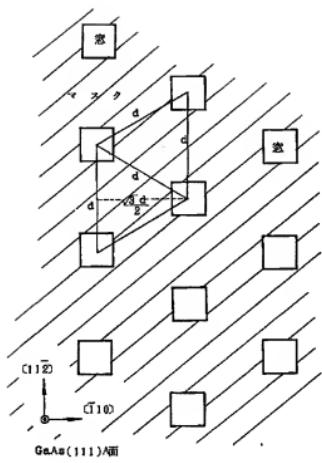
【符号の説明】

- 1 反応炉
- 2 ヒーター
- 3 原料ガス入口管
- 4 原料ガス入口管
- 5 G a 潜
- 6 G a
- 7 サセブタ
- 8 シャフト
- 9 G a A s 基板
- 10 排気口

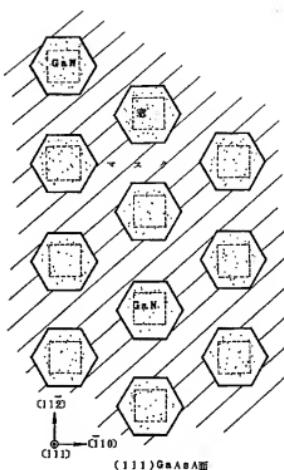
【図6】



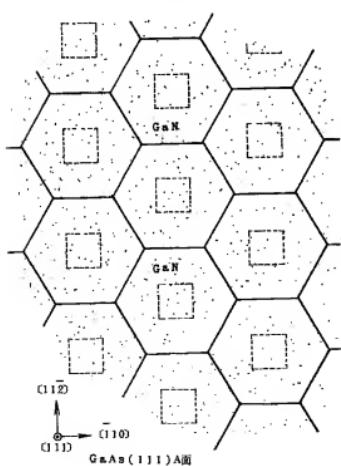
【図1】



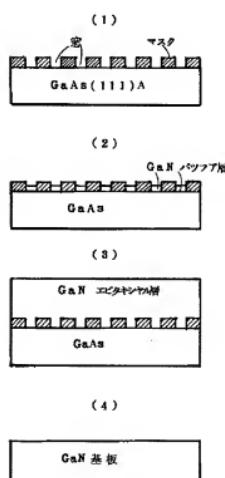
【図2】



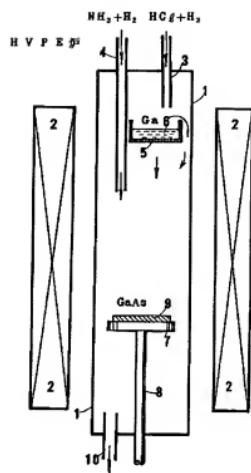
【図3】



【図4】



【図5】




---

フロントページの続き

(72)発明者 松本 直樹  
 兵庫県伊丹市昆陽北一丁目1番1号住友電  
 気工業株式会社伊丹製作所内

(72)発明者 松島 政人  
 兵庫県伊丹市昆陽北一丁目1番1号住友電  
 気工業株式会社伊丹製作所内